⑭ 日本国特許庁(JP)

①特許出願公開

⑫公開特許公報(A)

昭55-9654

⑤ Int. Cl.³C 09 B 63/00

識別記号

庁内整理番号 6859-4H **珍公開** 昭和55年(1980) I 月23日

発明の数 1 審査請求 未請求

(全 6頁)

**のアゾレーキ顔料の製造法** 

②特

願 昭53-82350

22出

願 昭53(1978)7月5日

70発 明 者

油井正幸

埼玉県入間郡大井町西鶴ヶ岡21 74

:

⑫発 明 者 西野廣志

奈良市神功1丁目平城第1団地 24棟104号

⑪出 願 人 住友化学工業株式会社

大阪市東区北浜 5 丁目15番地

四代 理 人 弁理士 木村勝哉

外1名

明 細 4

1.発明の名称

アソレーキ頗料の製造法

#### 2 . 特許請求の范囲

(ハ レーキ化剤を含むジアソ成分溶液または懸腐など、ロジン類または界面活性剤を含むがなり溶液または懸腐ともあるカップリング成分溶液または懸腐とを、同時的、連結的に反応器に供給して液ウェブリング反応を送行する工程、かよび反応生成物を連続的に系外に取出す工程とよりなることを特徴とするアソレーを顔料の製造法。

(2) アソレー申頗料が一般式(1)

$$R-N=N$$

(式中、Rは少くとも/個の一SOyR基または一COOH 基を有する置換もしくは非置換のペンセン核またはナフタレン核を染わし、I は R または一COOR 基を扱わすり

で示される水路性アソ染料のレーキ化物である 特許請求の範囲第/項に配数のアソレーキ顔料 の製造法。

### 3.発明の詳細な説明

本発明はアソレーキ額料の改良された製造法に関する。更に詳しくはレーキ化剤を含むされた製造アソ成分溶液または懸濁液と、ロジン類または腎濁液と、ロジンののに反応を設けたは腎臓液とを、同時的、連続的に反応器に供給してカップリング反応を設行する工程では、なよび放反応生成物を連続的に系外に取出する製造法である。

従来のアソレーキ銀科の製造法は、まず水容性アソ染料を合成した後、これにレーキ化剤、 および必要によりロジン類や界面活性剤を添加 して行なわれている。(例えば特公昭47 — 357// 号)

(/)

(2)

えばこれを印刷インキ用途に用いた場合、 着色力、 グロスまたは流動性において不充分であったり、 特に工作的多き生産において バッチによる品質の提れが生じ、 その生産管理が非常に頃催であった。

そして、本発明方法は特に、一般式川

$$H-N=N$$

(3)

(式中、エは前述の意味を扱わす)

で示される化合物をアルカリ水店被として啓開させ、必要によりロジン石ケン類および界面活性剤を添加し、カップリング成分格被または懸腐死とする。

本発明の第/工程は、上記ジアソ成分かよび カップリング成分液を、所定の比率で反応器に 同時的かつ連続的に供給することからなる。こ のようにして、カップリング反応レーキ化及び ロジネーション、分散化処理が同時的に逆行さ れる。

反応温度は、通常の~50°C、好ましくは 10~40°Cで行なわれる。ここで、両成分の 所定の比率がは、通常モル比でカップリング成 分/ジァソ収分=1.00~1.20、好ましくは1.42 ~1.42の範囲が用いられる。

本祭明の第2工程は、上記第1工程で得られ —350—

(式中、Rは少くとも/銀の一SOgii あまたは一COOH 基を有する関係もしくは非母後のベンセン核またはナフタレン核を表わし、Xはii または一COOH 基を扱わす)。

で示される水磨性ァソ桑科のレーキ顔祭の製造 に適している。

以下、本発明の方法を一般式(1)のレーキ顔料を例として更に詳しく説明する。

本発明の第/工程に供されるジアン収分は一般式価

(式中、Rは前述の意味を扱わす)

で示されるアミンを常法により限かよび亜硝酸塩によってジアソ化し、これにレーキ化剤を添加してジアソ成分溶液、または懸濁液とする。 ととでレーキ化剤としては、カルシウム、バリウム、ストロンチウム、マンガン、亜鉛、カド

まつム、マグネシウム、または鉄などの水溶性金属塩があげられる。

一方、カップリング成分は一般式⑩

(4)

た反応生成物を連続的に系外に取出すことから なる。

原則的にはジアソ成分とカップリング成分の 供給量に併行して連続的に取出す必要がある。

反応生成物の反応器内の需留時間は、 類料の 種類、反応器の形状、 構造容量などにより変動 するが、工薬的にはできる限り短い時間が設定 されることが発すしい。

本発明における反応器の形状は、相型、管型、 あるいは混合型など特に削限されないが、相型 が好ましく用いられる。

本発明の方法の最大の利点は、製造規模の大小にかかわらず、反応条件が常に一定であるととによって、品質性能のふれがなく、かつ褒めて優れた性能の目的とするアソレーキ領料が得られるととである。

たか、 本発明の第 / 工程において必要に応じて添加されるロジン類または界面活性剤は通常カップリング成分中に混合して供給されるが、

カップリング成分と別に同時的に供給してもさ

しつかんない。

本発明の方法によって製造された顔料は、特に印刷インキ用として用いた場合、従来公知の方法によって製造された顔料に比べて、優れた望色力、グロスかよび流動性を与え、また色相鮮明であって、その工業的価値は振めて注目すべきものがある。(後述製一/、製一2、製一3を照)

本発明の方法によって得られた無料は、登料, 被維、合成者脂の碧色等の用途にもすぐれて用. いられる。

次に実施例及び総考例をあげて本発明製法を 具体的に説明する。文中、部とあるものは重量 を示すものである。

#### 実施例/

一方、水 100部と亜硝酸 ソーダ 3 9 部とか

(7)

#### 灾施例2

実施例 / で使用した塩化カルシウム (2水塩) /20部のかわりに、塩化マンガン (4水塩) 220部を用い、他は全く同様の方法で行って、赤色質科 292 部を得た。

### 奖施例3

実施例/で使用した塩化カルシウム (2水塩) /20部のかわりに、塩化パリウム (2水塩) 240部を用い他は全く同様の方法で行って、赤色版料 340部を得た。

# 尖施钢4

実施例/で使用した塩化カルシウム(2水塩) /20部のかわりに、塩化ストロンチウム(6水塩) 2/0部を用い、他は全く同様の方法で行って、赤色額料 3/6部を得た。

#### 实施 例 5

実施例 / で使用した塩化カルシウム ( 2 水塩) /20 部を //0 部に被じ、塩化ストロンチウム ( 6 水塩 ) 3 0 部を加え、他は全く同様の方法で行って、赤色銀料 293 部を得た。

らなる水唇液を上配懸風液に 0~5℃で30分間にて注加した後、30分間投拝し、ついで塩化カルシウム(2水塩) /20部を添加する。得られた懸濁液をジアソ収分調製液とす・る。

他方、ターオキシーナフトエ版 //0部を可性ソーダも 0 部と水 /,000部に 2 0 ~ 3 0 ℃にて攪拌 磨解して、カップリング 成分 液 とする。 このカップリング 成分 液に、ロジン 5 0 部、水 300部、 可性ソーダ 7 部 からなる 加 転 溶解液を添加する。 得られた 懸陶液を カップリング 成分 調製液とする。

このジアソ成分調製液及びカップリング 成分調製液を20~30℃で反応指にカップリング収分/ジアソ成分の比がモル比で 1.05~1.10となるように注加反応させる。反応液は 60秒の流留時間を守り、次いで反応系外に 硫出させ、反応液の全量を30℃、60分間 加熱した後、伊別、水洗し、80~100℃に て加熱乾燥、粉砕して赤色顔料 290 部を得た。

(8)

### 谷考例/

4 - メチルー 5 - クロルア = リンー 2 - ス ルホン酸ソーダ /30部と、水 /800部を 8 0 ~ 8 5 ℃で提择溶解後、塩酸 (3 5 %) /40部 を 5 分間にて在加後冷却する。

一方、水 100部と亜硝酸ソーダ 3 9 部とからなる水溶液を、上配懸濁液に 0 ~5℃で3 0 分間にて在加した後 3 0 分間 境件する。 得られた懸陶液をジアソ成分調製液とする。

他方、ターオキシーナフトエ殴 //O 部を 哲性ソーダ 6 0 部と水 /000 部に、 2 0 ~ 3 0 °C にて 化拌剤 州して、 カップリング 成分調 製 液とする。

カップリング成分調製液にジアソ放分調製液を温度20~30℃で撹拌しながら60分を要して注加し、さらに30分間撹拌をつづけ、カップリング反応を終了させる。

次いでロジン 5 0 部、水 300部、 新性 ソー ダ 7 部 か 5 な る 加 熱 容 解 液 を 2 0 ~ 3 0 ℃ に して カップリング 反応 液 に 注 加 す る。 次いで塩化カルシウム(2水塩) 120部、水 500部からなる水溶液をカップリング原応液に住加する。 反応液を 5 0 ℃ で 3 0 分間提供した後、 炉別、 水洗し、 8 0 ~ 100℃にて加水乾燥、 粉砕して赤色 頃料 285部を得た。

#### 公共例2

. .

ジアソ 中分別製液及びカップリング成分製製液は、実施別!と同様に調製した。

カップリング吸分調製液に、ジアソ放分調製液を温度20~30℃で慢拌しながら60分を使して注加し、さらに30分間撹拌をつづけ、ないで50℃30分間撹拌し、炉別後水洗し、60~100℃にて加熱乾燥、粉砕して赤色質料284部を得た。

#### **贫考例3**

参考例/で使用した塩化カルシウム(2水塩)/20部のかわりに、塩化パリウム(2水塩)240部を用い、他は全く参考例/と同様の方法で行って赤色飯料290部を得た。

以下に上記の方法によって母られた資料を

(//)

なる水形被を / 5 分 川にて在加した後 3 0 分 間撹拌する。この間温度を 0 ~ 5 ℃ に保つ。

上記ジアソ化液に塩化カルシウム(2水塩) 440部を添加する。得られた照濁液をジアソ 成分調製液とする。

他方、βーオキシーナフトエ限 390 部を水 /200 部、 苛性 ソーダ /87 部 に 撹拌 容解する。

との形骸にロジン 200部、水 1500部、 苛性 ソーダ 2 4 脳からなる加熱溶解液を注加する。

との形在をカップリング成分調製液とする。

ジァソ成分調製液及びカップリング成分調製液を / 0~20°Cで反応槽にカップリング

成分/ジァソ成分の比が、 1.05~1.10モル比 となるように注加反応させる。

反応被は 100秒間の滞留時間を守り、次いで反応系外に取出し、反応液の会量を 5 0 ℃ 3 0 分間加禁した後、炉別、水洗し、 8 0 ~ 100℃で加熱乾燥、粉砕して赤色銀料 1045 <sup>8</sup> を 40 た。

用いて水性フレギソインギ酸色比較を行立った結果を示す。

表 - /

類科	은 31	Ø 0 Z	帶色力	透明性
参考例/の製法品	<b>海 本</b>	概 能	100 %	標 55
. 2 .	近 似	やや劣る	95 <b>%</b>	近似
実施例/の本条例製生品	やや鮮明	かなり優れる	110%	著しく透明
な考例3の製法品	74 英	傑 华	100%	板角路
実施列3の4条小型法品	で行味が明	かなり優れる	110%	著しく透明

#### 钳 テスト方法

類科50部と、ステレンマレイン原水路内 脂ワニス200部をボールミルを用いてフレキ ソインキとし、紙に展色して比較した。

#### 実施例6

4 ートルイジンー2 ースルホン酸 390部を 水 3700部、 苛性ソーダ 8 2 部に提择溶解後、 塩酸 (35 %) 440部を5 分間にて注加し冷 却する。水 450部、 亜硝酸ソーダ /40部から

(/2)

#### 谷考例《

ジァソ成分調製液及びカップリング成分調製液は実施例ると同様に調製した。

カップリング収分調製液に、ジァソ収分調製液を函度 / 0~20℃で機拌しながら60分を要して注加し、さらに30分間機料をつづける。次いで、50℃で30分間機料し、
で別後水洗し80~100℃にて加熱乾燥粉砕して赤色質料 /uso部を得た。

以下に上記の方法によって得られた紅料を 用いてグラビアインキ展色テストを行なった 結果を示す。

**表 - 2** 

類科	色調	グロス	猎色力	透明性
参考例4の製法品	<b>領 本</b>	<b>領 革</b>	100%	傑 単
実施例との本発用を生品	かなり鮮明	かなり良い	120%	値めて透明

# 钳 テスト方法

質料20部にポリアミド商脂トルエン居被 200部をボールミルを用いてグラビアインキ とし、セロハンに展色して比較した。

#### 突施 例 7

. .

Sーメチルー4ークロルアニリンー 2ースルホン版 250部、水 1800部、 苛性ソーダ 5 0 部を 8 0 ~ 8 5 ℃にて加熱機样溶解し、 塩酸(35 %) 280部を 1 0 分間にて注加した後冷却し水 150部、 亜硝酸ソーダ 8 0 部からなる水溶液を 3 0 分間にて注加し、 ジアソ化する。 このジアソ液に塩化バリウム(6 水塩) 240部を添加する。 得られた懸濁液を ジアソ 成分調製液とする。

ジアソ成分調製液及びカップリング成分調

(/5)

液を温度 20~30℃で慢拌しながら60分間を要して注加し、さらに30分間 攪拌をつづけ、カップリング反応を終了させる。

次いでロジンSO部、水 SOO部、 苛性ソータ2S部からなる水静液をカップリング反応液に加え、更に塩化バリウム(6水塩) 240部、水 1000部からなる水路液を住加する。

反応被は50°Cで30分間機符し伊別後、 水洗し、80~100°Cにて加熱乾燥、粉砕し て赤色版件528部を得た。

以下に上記の方法で得られた額 4を用いてオフセット印刷インや展色テストを行なった 結果を示す。

表一3

1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	色調	グロス	潜色力	透明性
参考例5の製法品	红	伊地	100 \$	<b>8</b> #
実施例7 の本発明改任品	个代的	个个银行	120 %	个 <del>位</del> 明

製液を20~30℃で反応機にカップリング 成分/ジァソ成分の比が 1.05~1.10 モル比と なるように任加反応させる。

反応放は60秒間の需要時間を守り、次いで反応系外に取出し、反応放全量を70°C、20分間加熱した後、炉別水洗し80~100°Cで加熱乾燥粉砕して赤色紅料534部を得た。

他方、 βーナフトール /70 部、 水 3000 部、 苛性 ソーダ S S 部とを 2 0 ~ 3 0 °C に て 提拌 啓解 して カップ リング 成分 調 製 液 とす る。

カップリング成分調製液にジアソ成分調製 (ノ6)

#### 钳 テスト方法

倒料をJIBK-5/0/ 「銀料試験方法」に基づいて評価した。 なむピピクルとして印刷ワニス 4 号を使用し紙に展色して比較した。

#### 実施例8

する。

2ーアミノーナフタレンースルホン酸 4 3 部、水 1200 部、塩酸 (35 %) 28 部とを投 性 合 切 し た 後、 水 5 0 部、 亜 硝 酸 ソー ダ / 4 部 を 3 0 分 間 に て 注 加 、 ジ ア ソ 化 す る。 こ の ジ ア ソ 液 に 塩 化 カ ル シ ウ ム (2 水 塩) 5 0 部 を 栃 加 し、 ジ ア ソ 成 分 調 製 紙 と す る。

他方、βーオキシーナフトエ殴¥ Ø 部、水 /200部、苛性ソーダ 2 3 部を提择溶解する。

この春被にステアリン限5部、水 200部、 町性ソーダ / 部からなる加熱路解液を注加し カップリング成分調製液とする。

ジァソ成分調製液及びカップリング放分調製液を / 5~25℃で反応槽にカップリング成分 / カップリング成分 の比が /.05~/./0 モル比となるように在加反応させる。

反応被は、120秒間の滞留時間を守り次いで系外へとり出し、加熱し、伊別後水洗した後80~100°Cにて加熱乾燥、粉砕して赤松色銀料97部を得た。

( / 9 兒 )

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

Laid-Open Publication Date: January 23, 1980

Application No. 53-82350

Filing Date: July 5, 1978

Inventors: M. Yu1 et al.

Applicant: Sumitomo Chem Co., Ltd.

#### **SPECIFICATION**

1. Title of the Invention

A METHOD FOR PRODUCING AZO LAKE PIGMENT

- 2. Claims
- (1) A method for producing an azo lake pigment, consisting of:

supplying a reactor simultaneously and continuously with a diazo component solution or suspension which contains a lake forming agent, and a coupling component solution or suspension which may contain rosins or a surfactant to perform a coupling reaction; and

continuously removing the reaction product from the reactor.

(2) A method for producing an azo lake pigment according to claim 1, wherein the azo lake pigment is a lake compound of a water soluble dye represented by a general formula (I):

$$R-\mu=\mu$$

(herein, R is a substituted or nonsubstituted benzene nucleus or naphthalene nucleus having at least one  $-SO_3H$  group or -COOH group and X is H or -COOH group).

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

### 3. Detailed Description of the Invention

The present invention relates to an improved method for producing an azo lake pigment. More specifically, the present invention relates to a method for producing an azo lake pigment, consisting of: supplying a reactor simultaneously and continuously with a diazo component solution or suspension which contains a lake forming agent, and a coupling component solution or suspension which may contain rosins or a surfactant to perform a coupling reaction; and continuously removing the reaction product from the reactor.

The conventional method for producing an azo lake pigment is performed by first synthesizing a water soluble azo dye and then adding a lake forming agent, and if necessary, rosins or a surfactant. (See, for example, Japanese Publication for Opposition No. 47-35711.)

However, based on the experience of the present inventors, the azo lake pigment obtained by the conventional method, when used for an application as a printing ink, for example, is insufficient in coloration, gloss, and fluidity. Further, it requires very cumbersome production control due to variations in quality occurring on a batch basis particularly in industrial mass production.

The present inventors have reached the present invention as a result of diligent study and examination in order to solve such problems. The feature of the present invention is in combining a step of supplying a reactor simultaneously and continuously with a diazo component and a coupling component in a prescribed ratio to perform a coupling reaction (hereinafter, referred to as a first step)

Your Ref.: CD01351 Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

with a step of continuously removing the reaction product from the reactor (hereinafter, referred to as a second step). The present inventors found that intended industrial production of an azo lake pigment having a uniform and high quality is possible only when azo lake pigment is produced as described above.

The method of the present invention is suitable for producing, particularly, a lake pigment of a water soluble azo dye represented by a general formula (I):

(herein, R is a substituted or nonsubstituted benzene nucleus or naphthalene nucleus having at least one  $-SO_3H$  group or -COOH group and X is H or -COOH group).

Hereinafter, the method of the present invention will be described in more detail with reference to the lake pigment of general formula (I).

A diazo component used in the first step of the present invention is obtained as follows. An amine represented by general formula (II):

# $R-NH_2$ (II)

(herein, R is as described above) is diazotized with an acid or nitrite by a usual method. A lake forming agent is added thereto to obtain a diazo component solution or suspension. The lake forming agent may be a water soluble metal salt such as calcium, barium, strontium, manganese, zinc, cadmium, magnesium, iron or the like.

Your Ref.: CD01351
Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

The coupling component is obtained as follows. A compound represented by general formula (III):

(herein, X is as described above) is dissolved as an alkaline aqueous solution. If necessary, rosin soaps and a surfactant are added thereto to obtain a coupling component solution or suspension.

The first step of the present invention consists of supplying a reactor simultaneously and continuously with the diazo component liquid and the coupling component liquid at a prescribed ratio. Thus, the coupling reaction and lake forming, and rosination and dispersion processes are performed simultaneously.

The reaction temperature is usually from 0 to 50°C, preferably from 10 to 40°C. Herein, the prescribed ratio of both components is usually a molar ratio in the range of coupling component/diazo component = 1.00 to 1.20, preferably, 1.02 to 1.10.

The second step of the present invention consists of continuously removing the reaction product obtained by the first step from the reactor.

Basically, continuous removal in accordance with amounts of the diazo component and coupling component supplied is required.

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

A residence time of the reaction product in the reactor varies depending on the type of the pigment, the shape of the reactor, the volume of the reactor, or the like, but it is desirable to be set as short as possible from an industrial point of view.

The shape of the reactor used in the present invention is not particularly limited and may be a tank type, tube type, or mixed type shape. However, a tank type reactor is preferably used.

The greatest advantage of the present invention is that it provides a target azo lake pigment having a very high quality and without variation in quality by having reaction conditions which are always stable irrespective of the scale of manufacture.

The rosins or surfactant which are added if necessary in the first step of the present invention are usually mixed into a coupling component and then supplied to the reactor. However, they may be supplied simultaneously and separately from the coupling component.

The pigment produced according to the method of the present invention, when used as printing ink particularly, gives better coloration, gloss, and fluidity compared to those of the pigment produced according to the conventional method. Furthermore, its hue is also vivid. Thus, its industrial value is so high that it should draw more attention. (See Table 1, Table 2, and Table 3 below.)

The pigment produced according to the method of the present invention is also preferable for use for

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

applications such as coloring of a pigment, a fiber, or a synthetic resin.

The production method of the present invention will be specifically described with examples and reference examples. Herein, the term "part" indicates part by weight.

### Example 1

parts of sodium 4-methyl-5-chloraniline-2-sulfonate were stirred and dissolved in 1800 parts of water at a temperature of 80-85°C. Then, 140 parts of hydrochloric acid (35%) was added thereto in 5 minutes, and then the suspension was cooled.

An aqueous solution consisting of 100 parts of water and 39 parts sodium nitrite was added to the suspension at a temperature of 0-5°C in 30 minutes. Then, the suspension was stirred for 30 minutes, and 120 parts of calcium chloride (dihydrate) was added. The obtained suspension was used as a diazo component preparation liquid.

110 parts of  $\beta$ -oxy-naphthoic acid was stirred and dissolved in 60 parts of sodium hydroxide and 1,000 parts of water at a temperature of 20-30°C to obtain a coupling component liquid. A heated solution consisting of 50 parts of rosin, 300 parts of water and 7 parts of sodium hydroxide was added to the coupling component liquid. The obtained suspension was used as a coupling component preparation liquid.

The diazo component preparation liquid and the coupling component preparation liquid were added to the reaction tank at 20-30°C and reacted so that the molar ratio of coupling component/diazo component was 1.05-1.10. The

Your Ref.: CD01351 Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

reaction solution was kept for a residence time of 60 seconds, then taken out of the reaction system. The entire amount of the reaction solution was heated at 30°C for 60 minutes, then filtered and washed with water. Then, the reaction solution was heated to 80-100°C and dried, and then pulverized to obtain 290 parts of a red color pigment.

#### Example 2

Instead of 120 parts of calcium chloride (dihydrate) used in Example 1, 220 parts of manganous chloride (tetrahydrate) was used. Except for this, similar processes as in Example 1 were performed. Thus, 292 parts of a red color pigment was obtained.

### Example 3

Instead of 120 parts of calcium chloride (dihydrate) used in Example 1, 240 parts of barium chloride (dihydrate) was used. Except for this, similar processes as in Example 1 were performed. Thus, 340 parts of a red color pigment was obtained.

#### Example 4

Instead of 120 parts of calcium chloride (dihydrate) used in Example 1, 210 parts of strontium chloride (hexahydrate) was used. Except for this, similar processes as in Example 1 were performed. Thus, 316 parts of a red color pigment was obtained.

#### Example 5

120 parts of calcium chloride (dihydrate) used in Example 1 was reduced to 110 parts, and 30 parts of strontium chloride (hexahydrate) was added. Except for this, similar processes as in Example 1 were performed. Thus, 293 parts of a red color pigment was obtained.

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

# Reference example 1

130 parts of sodium 4-methyl-5-chloraniline-2-sulfonate were stirred and dissolved in 1800 parts of water at a temperature of 80-85°C. Then, 140 parts of hydrochloric acid (35%) was added thereto in 5 minutes, and then the suspension was cooled.

An aqueous solution consisting of 100 parts of water and 39 parts sodium nitrite was added to the suspension at a temperature of 0-5°C over 30 minutes. Then, the suspension was stirred for 30 minutes. The obtained suspension was used as a diazo component preparation liquid.

110 parts of  $\beta$ -oxy-naphthoic acid was stirred and dissolved in 60 parts of sodium hydroxide and 1,000 parts of water with stirring at a temperature of 20-30°C to obtain a coupling component preparation liquid.

The diazo component preparation liquid was added to the coupling component preparation liquid while being stirred at a temperature of 20-30°C over 60 minutes. Then, stirring was continued for 30 minutes to complete the coupling reaction.

Then, a heated solution consisting of 50 parts of rosin, 300 parts of water and 7 parts of sodium hydroxide was added to the coupling component liquid at a temperature of 20-30°C.

Then, an aqueous solution consisting of 120 parts of calcium chloride (dihydrate) and 500 parts of water was added to the coupling component liquid. The reaction solution was stirred at 50°C for 30 minutes, then filtered

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

and washed with water. Then, the reaction solution was heated to 80-100°C and dried, and then pulverized to obtain 285 parts of a red color pigment.

# Reference example 2

The diazo component preparation liquid and the coupling component preparation liquid were prepared as in Example 1.

The diazo component preparation liquid was added to the coupling component preparation liquid while being stirred at a temperature of 20-30°C over 60 minutes. Stirring was continued for another 30 minutes. Next, the solution was stirred at 50°C for 30 minutes, and then filtered and washed with water. Then, the reaction solution was heated to 80-100°C and dried, and then pulverized to obtain 284 parts of a red color pigment.

# Reference example 3

Instead of 120 parts of calcium chloride (dihydrate) used in Reference example 1, 240 parts of barium chloride (dihydrate) was used. Except for this, similar processes as in Reference example 1 were performed. Thus, 290 parts of a red color pigment was obtained.

The results of comparison in drawdown of water-base flexoink using the pigments obtained by above described methods are shown below.

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

Table 1

		<u> </u>		
Properties	Hue	Gloss	Coloration	Transparency
Pigment				
Product of	standard	standard	100%	standard
Reference example 1				
Product of	approximate	Rather	95%	approximate
Reference example 2		inferior		
Product of Example	rather	signific	110%	significantly
3 of the present	vivid	antly		transparent
invention		superior		
Product of	standard	standard	100%	standard
Reference example 3				
Product of Example	rather	signific	110%	significantly
3 of the present	bluish and	antly		transparent
invention	vivid	superior		

### (Note) Test method

50 parts of a pigment and 200 parts of styrene maleic acid water soluble resin varnish were made into a flexoink using a ball mill. Drawdown was performed on paper to compare color.

# Example 6

390 parts of 4-toluidine-2-sulfonic acid was stirred and dissolved into 3700 parts of water and 82 parts of sodium hydroxide. Then, 440 parts of hydrochloric acid (35%) was added thereto in 5 minutes, and then the suspension was cooled. An aqueous solution consisting of 450 parts of water and 140 parts sodium nitrite was added to the suspension in 15 minutes, and then the suspension was stirred for 30 minutes. The temperature was kept to 0-5°C during this process.

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

Then, 440 parts of calcium chloride (dihydrate) was added to the diazotization liquid. The obtained suspension was used as a diazo component preparation liquid.

390 parts of  $\beta$ -oxy-naphthoic acid was stirred and dissolved in 1,200 parts of water and 187 parts of sodium hydroxide.

A heated solution consisting of 200 parts of rosin, 1500 parts of water and 24 parts of sodium hydroxide was added to this solution. The obtained solution was used as a coupling component preparation liquid.

The diazo component preparation liquid and the coupling component preparation liquid were added to the reaction tank and reacted at temperature of 10-20°C so that the molar ratio of coupling component/diazo component was 1.05-1.10.

The reaction solution was kept for a residence time of 100 seconds, then taken out of the reaction system. The entire amount of the reaction solution was heated at 50°C for 30 minutes, then filtered and washed with water. Then, the reaction solution was heated to 80-100°C and dried, and then pulverized to obtain 1045 parts of a red color pigment.

# Reference example 4

The diazo component preparation liquid and the coupling component preparation liquid are prepared as in Example 6.

The diazo component preparation liquid was added to the coupling component preparation liquid while being

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

stirred at a temperature of 10-20°C over 60 minutes. Stirring was continued for another 30 minutes. Next, the solution was stirred at 50°C for 30 minutes, and then filtered and washed with water. Then, the reaction solution was heated to 80-100°C and dried, and then pulverized to obtain 1050 parts of a red color pigment.

The results of a drawdown test of photogravure ink using the pigments obtained by above described methods are shown below.

Table 2

Properties	Hue	Gloss	Coloration	Transparency
Pigment				
Product of Reference example 4	standard	standard	100%	standard
Product of Example 6 of the present invention	significant ly vivid	rather	120%	extremely transparent

# (Note) Test method

20 parts of a pigment and 200 parts of polyamide resin toluene solution were made into a photogravure ink using a ball mill. Drawdown was performed on cellophane to compare color.

### Example 7

250 parts of 5-methyl-4-chloraniline-2-sulfonic acid, 1800 parts of water and 50 parts of sodium hydroxide were stirred and dissolved at a temperature of 80-85°C. Then, 280 parts of hydrochloric acid (35%) was added thereto over 10 minutes, and then the suspension was cooled. An aqueous solution consisting of 150 parts of water and 80 parts

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

sodium nitrite was added to the suspension over 30 minutes to perform diazotization. Then, 240 parts of barium chloride (hexahydrate) was added to the diazotization liquid. The obtained suspension was a diazo component preparation liquid.

170 parts of  $\beta$ -naphthol, 3,000 parts of water and 55 parts of sodium hydroxide were stirred and dissolved at a temperature of 20-30°C. An aqueous solution consisting of 50 parts of rosin, 500 parts of water and 25 parts of sodium hydroxide was added to this solution. The obtained solution was a coupling component preparation liquid.

The diazo component preparation liquid and the coupling component preparation liquid were added to the reaction tank and reacted at a temperature of 20-30°C so that the molar ratio of coupling component/diazo component was 1.05-1.10.

The reaction solution was kept for a residence time of 60 seconds, then taken out of the reaction system. The entire amount of the reaction solution was heated at 70°C for 20 minutes, then filtered and washed with water. Then, the reaction solution was heated to 80-100°C and dried, and then pulverized to obtain 534 parts of a red color pigment.

### Reference example 5

250 parts of 5-methyl-4-chloraniline-2-sulfonic acid, 1800 parts of water and 50 parts of sodium hydroxide were stirred and dissolved at a temperature of 80-85°C. Then, 280 parts of hydrochloric acid (35%) was added thereto over 10 minutes, and then the suspension was cooled. An aqueous solution consisting of 150 parts of water and 80 parts sodium nitrite was added to the suspension over 30 minutes

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

to perform diazotization. The obtained suspension was used as a diazo component preparation liquid.

170 parts of  $\beta$ -naphthol, 3,000 parts of water and 55 parts of sodium hydroxide were stirred and dissolved at a temperature of 20-30°C. The obtained solution was used as a coupling component preparation liquid.

The diazo component preparation liquid was added to the coupling component preparation liquid while being stirred at a temperature of 20-30°C over 60 minutes. Then, stirring was continued for 30 minutes to complete the coupling reaction.

Then, an aqueous solution consisting of 50 parts of rosin, 500 parts of water and 25 parts of sodium hydroxide was added to the coupling component liquid. Further, an aqueous solution consisting of 240 parts of barium chloride (hexahydrate) and 1000 parts of water was added to the coupling component liquid.

The reaction solution was stirred at 50°C for 30 minutes, then filtered and washed with water. Then, the reaction solution was heated to 80-100°C and dried, and then pulverized to obtain 528 parts of a red color pigment.

The results of a drawdown test of offset printing ink using the pigments obtained by above described methods are shown below.

Your Ref.: CD01351

Japanese Laid-Open Publication No. 55-9654

The diazo component preparation liquid and the coupling component preparation liquid were added to the reaction tank at 5-20°C and reacted so that the molar ratio of coupling component/diazo component was 1.05-1.10.

The reaction solution was kept for a residence time of 120 seconds, then taken out of the reaction system. The reaction solution was heated, then filtered and washed with water. Then, the reaction solution was heated to 80-100°C and dried, and then pulverized to obtain 97 parts of a red color pigment.